esp@cenet document view

For JP 3-69950

Page 1 of 1

See English Equivalent 454,988,788

ROOM TEMPERATURE-CURABLE PAINT COMPOSITION

Patent number: Publication date: JP63168469

1988-07-12

Inventor:

TAKARADA MITSUHIRO

Applicant:

SHINETSU CHEMICAL CO

Classification:

- international:

C09D3/82

- european:

C08F230/08

Application number:

JP19860310938 19861229

Priority number(s):

JP19860310938 19861229

Report a data error here

Also published as:

門 US4988788 (A1)

Abstract of JP63168469

PURPOSE:To provide a room temperature-curable paint which has excellent weather resistance and antifouling properties and an excellent effect of preventing snowing, consisting of a graft polymer composed of an alkyl acrylate, a low-molecular siloxane acrylate and a compd. having a hydrolyzable functional group and a radical-polymerizable unsaturated group. CONSTITUTION:A paint compsn. consists mainly of a graft polymer obtd. by graft-copolymerizing an alkyl acrylate and/or methyl methacrylate and a low-molecular siloxane acrylate and/or methacrylate with a compd. having a hydrolyzable functional group and a radical-polymerizable unsaturated group. It is preferred that the alkyl group of the alkyl acrylate is a methyl, ethyl or butyl group. Examples of the low-molecular siloxane (meth) acrylate are compds. of formulas I-IV (wherein R is an unsubstituted or substd. monovalent hydrocarbon group; m is 0-4; n is 0-3; p is 2-5).

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 昭63-168469

@Int_Cl_4 C 09 D 3/82 識別記号 PGL PGZ

庁内整理番号 7224-4 J 7224-4 J

④公開 昭和63年(1988)7月12日

審査請求 未請求 発明の数 1 (全10頁)

宰温硬化性塗料組成物 64発明の名称

②特 願 昭61-310938

郊出 願 昭61(1986)12月29日

70発明者 宝田

充 弘

群馬県安中市磯部2丁目13番1号 信越化学工業株式会社

シリコーン電子材料技術研究所内

⑪出 顋 人 信越化学工業株式会社

東京都千代田区大手町2丁目6番1号

砂代 理 人 弁理士 山本 亮一

1. 発明の名称

室温硬化性逾料粗成物

- 2. 特許請求の範囲
 - 1. アルキルアクリレートおよび/またはメチルメ タクリレートと低分子シロキサン含有アクリレー トおよび/またはメタクリレートおよび加水分解 性官能基とラジカル重合性不飽和基を有する化合 物をラジカル共重合してなるグラフトポリマーを 主成分としてなることを特徴とする室温硬化性堕 科組成物.
 - 2. アルキルアクリレートおよび/またはメチルメ ダクリレートのアルキル猛が、メチル猛、エチル **並、プロピル族またはブチル盐である特許請求の** 範囲第1項記載の室温硬化性塗料組成物。
 - 3. 低分子シロキサン含有アクリレートおよび/ま たはメタクリレートが式

 $CH_z = C - COOCH_zCH_zCH_z - B$

{ここにAは水素原子またはメチル基、Bは

$$R_{3}S i O \begin{cases} R & R \\ S i - O & S i - S \\ R & R \end{cases}$$

$$\begin{bmatrix}
R & & R \\
\vdots & & S & i - P
\end{bmatrix}$$

$$\begin{bmatrix}
R & & \vdots & & & \vdots & & & \vdots & & & \vdots & & & \vdots & & & \vdots & & & \vdots & & & \vdots & & & \vdots & & & \vdots &$$

(Rは非盟換または置換一面炭化水素基、mは0 ~ 4、 n は 0 ~ 3、 p は 2 ~ 5 の整数) で示され るものである〕で示されるものである特許請求の 範囲第1項記載の室温硬化性塗料組成物。

4. 加水分解性基とラジカル重合性不飽和基を有 する化合物が式 R¹R² gSi (OR²)_{3-q}

(ここにR¹はビニル基、γーアクリロキシプロ ピル基またはγ-メタクリロキシプロピル基、R² は前記Rと同じ基、qは0または1)で示される ものである特許請求の範囲第1項記載の室温硬化 性効料組成物。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は室温硬化性強料組成物、特には耐候性 にすぐれており、低表面エネルギーであるために 防汚性、着智防止性にすぐれている、室温硬化性 の強料組成物に関するものである。

(従来の技術)

独料組成物については省エネルギー、強装工程の合理化などから室温硬化性で高耐候性である強料が求められており、これには機脂製造の容易さ、耐候性の良さ、皮膜の強度などからアクリル樹脂系インシアナート架橋するか、加水分解性のシリル基含有アクリル樹脂を加水分解架橋させたものとされてい

ーメタクリロキシプロピルメチルジクロロシランとα,ωージヒドロキシジメチルポリシロキサを脱塩酸反応させてシロキサンを導入し、ついで、他のラジカル蛋合性モノマーと共宜合させるという方法(特開昭 5 9 - 2 0 3 6 0 号公報参照)には脱塩酸反応が難しく、副生塩酸塩を除去する必要があり、重合度の高いハイノンボラ型の強料の関製には不適とされるという問題点がある。

 る.

しかし、この前者のものはイソシアナートの設施はイソシアナートの製造がホスゲンがスを使用が、大きいのであるために危険が大きいつつじルトの関連が大きいのであるために危険が大きいつつじルトリックリローでは、イソシランカル度をでして、15566660に、キ合ののよば、アーナンがのでは、15566660に、キ合ののよび、アナート保持のアクリルを開発して、よりのでは、15566660に、ドウー36109号、特別的ロキサン結合のでは、15566660に、ドウースを使用するように、特別的ロキサン結合の場合に、ドウースを使用するよりに、15566660に、ドウースを使用する。

そのため、環状ジメチルトリシロキサンをアニオン重合してアクリル樹脂にシロキサンを導入するという方法も提案されている(特開昭61-151272号公報参照)が、これには反応系の脱水が難しく、シロキサンの重合調節が困難であるために大量生産に適さないという不利があり、ッ

ある.

(発明の構成)

本発明はこのような不利を解決した室温硬化性 強料組成物に関するものであり、これはアルギル アクリレートおよび/またはメチルメタクリレート および かんか かいかん はく タクリレート および かんか がっした は よ タクリレート および かんか がんか がっした なる グラフトポリマーを主成分としてなることを特徴とするものである。

すなわち、本発明者らは耐候性にすぐれた室型で硬化する強料組成物の取得について種々検討した結果、強料成分に添加されるアクリル樹脂を低分子シロキサン含有アクリレートまたはメタクリレートと加水分解性基と重合性不飽和基をもつ化合物とのグラフトポリマーとすると、この硬性で、この硬化強膜はするので、耐燃性を示すし、シロキサンを含有しているので、耐燃件性を示すし、シロキサンを含有しているので、耐燃件、機体性で光沢保持性も高く、耐汚染性、着雪防止性、

すと共に、このものはイソシアナートを使用せずに常温で硬化するのでイソシアナートによる外用を の危険はなく、特に高い耐候性を有し、屋外用塩 料としても最適とされるので建築用、自動車用、 鉄道車両用、航空機、船舶用として、さらには電 気製品用として有用とされることを確認し、この グラフトポリマーを構成する各成分の種類、配合 比、反応条件などについての研究を進めて本発明 を完成させた。

本発明の室温硬化性強料組成物を構成するグレフトポリマーは前記したようにアルキルアクリレートおよび/またはメタクリレートと低分子シロキサン含有アクリレートおよび/またはメタクリレートと加水分解性基とラジカル重合性不飽和結合を有する化合物とのグラフトポリマーとされる。このアルキルアクリレートおよび/またはメタ

クリレート (以下これを化合物Aと略記する) と してはメチルアクリレート、エチルアクリレート、 プロピルアクリレート、ブチルアクリレート、メ チルメタクリレート、エチルメタクリレート、ブ

などで示され、このRはメチル基、エチル基、プーロピル基、ブチル基などのアルキル基、シクロヘキシル基などのアルケニル基、フェニル基、トリル基などのアルケニル基、ステール基、トリル基などのアリール基、またはこれらの基の炭ーの基本でで関係ファルオロプロピル基、シアノエチル基などで関係ファルを対したクロスチーの基本を対したクロスエチルを対したクロスエチルを対したクロスエチルを対したクロスエチルを対したクロスエチルを対したクロスエチルを対したクロスエチルを対したの整数、nは0~3の整数、pは2~5の整数とされる低分子シロキサン、例えば

ロビルメタクリレート、ブチルメタクリレート、 などが何示されるが、これはエチルアクリレート、 メチルメタクリレート、ブチルアクリレートとす ることがよい。

また、このシロキサン含有アクリレートおよび ノまたはメタクリレート(以下これを化合物Bと 略記する)は一般式

ができる。

つぎにこゝに使用される加水分解性基と重合性 不飽和基を有する化合物(以下これを化合物 C と略記する)としては例えば式

$$R^{1}R^{2}_{q}Si(OR^{2})_{3-q}$$

(ここにR*はビニル基、 y ー アクリロキシプロピル基または y ー メタクリロキシプロピル基、R*は前記した R と同様の非置換または置換一値 炭化水素基と同じ基、 q は 0 または 1) で示される加水分解性シリル基含有モノマーが示されるが、これには次式の

 $CH_2 = CHSi(OCH_2)$, .

 $CH_z = CHSi(OC_zH_z)$, ,

CH,

 $CH_2 = CHSi(OCH_2)_2$.

CH,

 $CH_2 = CHSi(OC_2H_5)_2$,

 $CH_1 = C(CH_2)COOCH_1CH_2CH_2Si(OCH_2)_3$.

などで示されるオルガノハイドリジエンシロキサンを、白金系触媒の存在下にアリルアクリレート と反応させることとは 明得られるものとされる。この反応は例えば 塩化白金酸のアルコール溶液を触媒として 70~120℃で反応させればよく、これによれば低級シロキサンが付加反応されたアクリレートを定量的にかつアクリル酸 エステル類と同程度の粘度のものとして容易に得ること

CH,

CH:=CHCOOCH:CH:CH:Si(OCH:); .

などが例示されるが、これは特には

CH = CHSI(OC : H;), .

 $CH_2 = C(CH_2)COO(CH_2)_3Si(OCH_2)_3$

とすることが好ましく、さらにはコスト、ラジアル重合の容易性からこの後者のソーメタクリロキンプロピルトリメトキシシランとすることがよい。この化合物A、B、Cのグラフト重合は公知の方法で行なえばよく、したがってこれらの化合物A、B、Cをラジカル開始剤の存在下で重合させるか、放射線照射によって重合させればよいが、重合操作の容易性からはラジカル重合関始剤を用いる方法とすることがよい。この重合は具体的にはアゾビスインブチロニトリル(以下AIBNと

略記する)のようなアソ化合物や各種有機過酸化

物の存在下に溶液重合またはパルク重合させれば よく、この溶剤としてはベンゼン、トルエン、キ シレンなどの芳香族炭化水素、ヘキサン、ヘプタ ン、オクタン、リグロイン、ミネラルスピリット などの脂肪族炭化水素、アセトン、メチルエチル ケトン、メチルイソブチルやテトラヒドロフラン、 ジオキサンなどのケトン、エーテル粗を使用すれ ばよいが、強料の作業性、取扱い性、樹脂の相溶 性からはトルエン、キシレンとすることがよい。 この溶液重合法で得られたグラフトポリマーの分 子量調節は比較的容易に行なうことができるが、 これをハイノンポラ型強料用とするためにはこの 重合を連鎖移動剤の存在下で行なうことがよく、 この連鎖移動剤としてはn-ドデシルメルカプタ ン、t-ドテシルメルカプタン、ブチルメルカブ タン、γーメルカプトプロピルトリメトキシシラ ンなどのメルカプタン化合物や四塩化炭素、四臭 化炭素を用いればよい。

このようにして得られたグラフトポリマーは上記した化合物Aを20~80重量%を含有するも

いてはこのような保存安定化剤を加えなくても充 分塗料としての性能を維持させることができる。

このグラフトポリマーは加水分解性基を含有し ているので常温下に無触媒でもゆっくり脱アルコ --ル反応して架橋し、硬化皮膜を与えるが、硬化 促進剤を使用すれば硬化速度が向上するし、架構 密度も高くなり、被塗布物との密着性、耐候性が 向上されるので、実用上は硬化促進剤を用いるこ とがよい。この硬化促進剤としては一般にアルコ キシシリル基の縮合用に用いられているジブチル すずジオクテート、ジブチルすずジラウレート、 オクチル酸すず、ジブチルすずマレエートなどの 有機すず化合物、プロピルチタネート、ブチルチ タネートなどの有機チタネートのモノマーまたは オリゴマー、エチレンジアミン、トリエチレンテ トラミン、ジメチルヘキシルアミン、ジメチルオ クチルアミン、ジメチルドデシルアミン、ジメチ ルラウリルアミン、γ-(β-アミノエチルアミ ノ)プロピルトリメトキシシラン、ャーアミノブ ロピルトリエトキシシランなどのアミン類、pー

のとされるが、化合物Bについてはこの含有量が この強料組成物から得られる強膜の耐候性と皮膜 硬度を強いものにするということから20~80 重量%含有するのが好ましい。また化合物Cにつ いてはこれが2重量%以下では得られる強膜が架 橋密度の小さいものとなって、皮膜の耐溶剤性が 著しく低下し、30重量%以上とすると横脂の安 定性がわるくなり硬化性安定性のパランスがわる くなるので2~30重量%の範囲とする必要があ るが、この好ましい範囲は5~15重量%とされ る。なお、このグラフトポリマーに各種シリカ、 **炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、酸化チタン、** 酸化鉄、ガラス繊維などの充填剤、顔料などを添 加することは任意とされ、含水量の多い顧料を添 加するときにはテトラメトキシシラン、テトラエ トキシシラン、メチルトリメトキシシラン、メチ ルトリエトキシシランなどのアルコキシシラン、 メタノール、エタノール、イソプロピルアルコー ル、ブチルアルコールなどの低級アルコールを添 加することがよいが、含水量の殆どない顔料につ

トルエンスルホン酸、フタール酸などの酸などを 0.001~10重量%、好ましくは0.01~5 重量%添加すればよい。

つぎに本発明の実施例をあげるが、例中の部は 重量部を、粘度は25℃での測定値を示したもの であり、例中における物性値は以下の方法による 測定値を示したものである。

(鉛筆種度)

JIS K5400 第6、14項による鉛筆ひっかき試験に準じた方法で測定。

(蒜盤目密着性)

JIS K5400 第6、15項の碁盤目試験 に準じて、2m間隔で縦横それぞれ6本ずつカッ ターナイフで切傷を入れ、セロテープで強膜に密 着させてから力いっぱい引き剥がしたときの残存 物版の碁盤目の数を読んだ。

(耐屈曲性)

JIS K5400 第6、16項の耐屈曲性に 準じて、直径2mmの心棒を用いて180°回転させたときの効膜の状態を見た。

(耐溶剂性)

キシレンを含浸させた脱脂綿に50gの荷重を かけて強膜をこすり、往復ラビングを1回とし、 強膜がキシレンで侵されるまでの回数を敷えた。

(耐水性)

テストピースを水に1週間浸漬したのちの塗膜 の外観を目視して判断した。

(促進耐候性(QUVテスト))

アトラス・ユブコン(東洋精機製作所製商品名)を用いて紫外線を照射し、70℃×8時間、温潤50℃×4時間のサイクルで1,000時間曝露して、そのときの光沢保持率と変色△Eを測定した。

(耐熱性)

200℃×200時間後の光沢保持率を測定した。

(塩水喷霧)

JIS Z2371の方法に準じて100時間 個数秒の機関の外額を目却で測定した。

実施例1

アリルメタクリレート63部に塩化白金酸0.0 4部のイソプロピルアルコール撺被を加え、60 ~70℃に加熱しながらこれに1,1,1,3,5, 5.5-ヘプタメチルトリシロキサン

1 2 2 部をゆっくりと演下し、演下終了後も9 0 ℃で 2 時間熟成してから減圧で未反応原料を留去 し、評渦したところ、式

$$CH_{3}$$
 CH_{4} I I I $CH_{2}=C-COO(CH_{2})_{3}-Si-O-Si(CH_{3})_{3}$ I $O-Si-(CH_{3})_{3}$

で示される化合物 B - 1 165 部 (収率 95%) が得られた。

ついで、キシレン100部にメチルメタクリレート67部、上記で得た化合物 B - 1 25 部、 y - メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン 8部およびAIBN2部の混合物を90℃で満下し、満下終了後90℃で8時間熱成してからイソプロピルアルコール5部を加え、冷却したところ、ポリスチレン換算分子量が9,000で粘度が450cSであり、不揮発分が49%である共重合体が得られた。

つぎにこの共重合体100部に酸化チタン19.6 部、ジブチルすずジオクテート2部を加えポールミルで混合して白エナメルを作り、これをアルミニウム板に乾燥強膜が厚さ約30㎞になるようにスプレー塗布し、室温で1週間乾燥させたのちにその強膜物性を測定したところ、後記する第1表に示したとおりの結果が得られた。

実施例2

アリルメタクリレート12.6部に塩化白金酸
0.01部のイソプロピルアルコール溶液を加え、60~70℃に加熱しながらこれに1,1,3,3,5,5,7-ヘプタメチル-1,3,5~トリプロピルシクロテトラシロキサン

3 6 6 部をゆっくりと滴下し、滴下終了後90℃ で4時間熱成してから減圧で未反応原料を留去し、 が過したところ、式

で示される化合物 B-2 438 部 (収率 97%) が得られた。

ついで、キシレン100部にメチルメタクリレート67部、上記で得た化合物B-2 25部、 γ-メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン

ミニウム板に強布した強膜についての物性をしらべたところ、後記する第1表に示したとおりの結果が得られた。

比較例 1

キシレン80部にメチルメタクリレート50部、エチルアクリレート20部、ブチルアクリレート30部、ガチルアクリレート30部、およびAIBN2部の混合物を満下し、熟成したところ、ポリスチレン検算分子量が20,000で粘度が1,500cSであり、不揮発分が51%である共重合体が得られたので、この共重合体100部に酸化チタン22.8部とトルエン30部を加えボールミルで混合して由エナメルを作り、これをアルミニウム板上に強膜厚さが約30μになれるようにスプレー強布して強膜を形成させ、この強膜の物性をしらべたところ、後記する第1数に示したとおりの結果が得られた。

七較何2

キシレン100部にメチルメタクリレート82 部、ブチルアクリレート11部、ァーメタクリロ キシプロピルトリメトキシシラン7部およびAI 8 部およびAIBN2部の混合物を滴下し、熱心させてからイソプロピルアルコール5 部を加えて冷却したところ、ポリスチレン機算分子量が10,0000で粘度が550c5であり、不揮発分が50%である共重合体が得られた。

つぎにこの共重合体 100 部に酸化チタンとジブチルすずジオクテートを添加して実施例 1と同様にして白エナメルを作り、強酸を作ってその物性をしらべたところ、後記する第1表に示したとおりの結果が得られた。

実施例3

キシレン100部にメチルメタクリレート60部、実施例2で得た化合物B-232部、γ-メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン8部およびAIBN2部の混合物を滴下し、熟成してからイソプロピルアルコール5部を加えて冷却したところ、ポリスチレン換算分子量が12,000で粘度が600cSであり、不揮発分が43%である共産合体が得られたので、これを実施例1と同様に処理して白エナメルを作り、これをアル

BN2部の混合物を滴下し、熱成したところ、ポリスチレン換算分子量が7,000で粘度が300cSであり、不揮発分が51%である共重合体が得られたので、これに実施例1と同様にして酸化チタンとジブチルすずジラウレートを添加して白エナメルを作り、この強酸特性をしらべたところ、複記する第1表に示したとおりの結果が得られた。

昭和63年 3月,29日

10

手続補正書(自発)

第 1 表

698 Na	実	施	例	比 較	例	
試験项目	1	2	3	1	2	
鉛筆硬度	2 H	2 H	2 H	3 H	2 H	
菲盤目密着性	25/25	25/25	25/25	0/25	0/25	
耐 瓜 曲 性 (マンドレル2mmø)	剥離なし			全面剥離		
200℃耐熱性 (光沢保持率%)	93	9 5	98	4 5	68	
耐 溶 剤 性 (キシレンラビング)	100回以上			3回	100回 以上	
耐水性(浸渍!週間)	異常なし つ			ブリスタ 一多し	異常 なし	
促進耐候性 (光沢保持率%)	98	98	100	1 0	4 0	
促進耐候性(変色 Δ E)	1	2	1	4	3	
塩水噴霧(100時間)	異?	すなし	剥離 ブリス タ-多し			

- 1) 明細存第1頁4行~第3頁5行の「特許請求の 範囲」を別紙のとおりに補正する。
- 2) 明 細 春 第 5 頁 9 行 ~ 1 0 行 の 「アクリルメタク リレート」を「アリルメタクリレート」と補正す る。
- 3) 明細書第6頁5行~6行の「メチルメタクリレート」を「メタクリレート」と補正し、同頁8行および15行~16行の「化合物」を「シラン化合物」と補正する。
- 4) 明細書第7頁15行の「化合物」を「シラン化 合物」と補正する。
- 5) 明細審第13頁2行の「重合性」を「ラジカル 重合性」と補正し、同頁3行の「化合物」を「シ ラン化合物」と補正する。
- 6) 明細書第14頁1行~2行の式

CH₂ = C (CH₃) COOCH₂ CH₂ CH₂ Si (OCH₃)₂. J

のあとに下記の化学式を挿入する。

fCH2 = C(CH2) COOCH2 CH2 CH2 Si(OC2 HE) . .

CHz = C (CH₃) COOCH₂ CH₃ CH₃ Si (OC₃ H₃)₂. J

特許庁長官 小川邦夫 殿

1.事件の表示

昭和61年特許順 第310938号

2. 発明の名称

室温硬化性塑料粗成物

3、補正をする者

事件との関係 特許出願人 名称 (206)信越化学工業株式会社

4. 代理人

住所 〒103東京都中央区日本橋本町4丁目4番11号 永井ビル [電話 東京 (270) 0858 元末

氏名 弁理士(6282) 山 本 亮

5. 補正の対象

明細書における「①特許請求の範囲の欄、 ②発明の詳細な説明の欄」

6.補正の内容





- 7) 明細書第14頁12行の「グラフト重合」を 「ラジカル重合」と補正する。
- 8) 明細書第15頁20行の「20~80重量%」 を「20~80重量%、特に好ましくは30~8 0重量%」と補正する。
- 9) 明細書第16頁3行~4行の「20~80重量 %含有するのが好ましい。」を「10~80重量 %、特に好ましくは10~60重量%を含有する ものとされる。」と補正する。
- 10) 明細書第16頁14行の「含水量の多い」を 「例えば吸着水や結晶水の形で水分を多く含む」 と補正する。
- 11) 明細書第21頁9行の「122部」を「111 部」と補正する。
- 12) 明細書第22頁5行~6行および7行の「共重合体」を「共重合体溶液」と補正し、同頁15行の「12・6部」を「126部」と、また同頁17行~18行の「1、1、3、3、5、5、7-ヘプタメチル」を「1、3、5、7-テトラメチル」と補正する。

- 13) 明細書第23頁14行の「438部」を「47 7部」と補正する。
- 14) 明細書館24頁1行の「清下し、」を「90℃ で滴下し、滴下終了後90℃で8時間」と補正す
- 15) 明細書第24頁5行、6行および19行の「共 重合体」を「共重合体溶液」と補正する。
- 16) 明細書第24頁13行の「B-2 32部」を 「B-2を32部」と補正し、周頁1行および1 5行の「満下し、」を「90℃で滴下し、滴下終 了後90℃で8時間」と補正する。
- 17) 明媚書第25頁7行の「滴下し、」を「90℃ で流下し、滴下終了後90℃で8時間」と補正し、 同頁10行および10行~11行の「共重合体」 20) 明細書第27頁の「第1表」を下記のとおりに を「共重合体溶液」と補正する。
- 18) 明細書第26頁1行の「満下し、」を「90℃ で滴下し、滴下終了後90℃で8時間」と補正し、 同頁3行~4行の「共重合体」を「共重合体溶液」 と補正する.
- 19) 明細書第26頁8行のあとに下記の文章を挿入

する.

「比較例3

キシレン100部にメチルメタクリレート65 部、ブチルアクリレート20部、実施例2の化合 物B-2を5部、γーメタクリロキシプロピルト リメトキシシラン10部およびAIBN2部の混 合物を滴下した以外は実施例1、と同様にしたとこ ろ、ポリスチレン換算分子量が12,000で粘 度が700cSであり、不揮発分が49%である 共重合体溶液が得られたので、これを実施例1と 同様に処理して白エナメルを作り、強膜特性をし らべたところ、後記する第1表に示したとおりの 結果がえられた。」

補正する。

691Na	実	流	例	此	較	例	
試験項目	1	2	3	1	2	3	
鉛筆硬度	2 H	2 H	2 H	3 H	2 H	2 H	
基盤目密着性	25/25	25/25	25/25	0/25	0/25	15/25	
耐屈曲性							
(マンドレル2 m ¢)	剥離なし			全面剥離			
200℃耐熱性							
(光沢保持率%)	93	95	98	45	68	75	
耐溶剂性					100回	100回	
(キシレンラビング)	100回以上			3回	以上	以上	
耐水性				プリスタ			
(浸渍1週間)	異常なし			-多し	異常なし		
促進耐候性							
(光沢保持率%)	98	98	100	10	40	65	
促進耐候性(変色ΔΕ)	1	2	1	4	3	3	
塩水噴霧					プリス	ş	
(100時間)	異常なし			剥離	一多	ı	

(別紙)

2. 特許請求の範囲

- 1。 アルキルアクリレートおよび/またはメタクリ レートと低分子シロキサン含有アクリレートおよ び/またはメタクリレートおよび加水分解性官能 基とラジカル重合性不飽和基を有するシラン化合 物をラジカル共重合してなるグラフトポリマーを 主成分としてなることを特徴とする室温硬化性塗 料組成物。
- 2. アルキルアクリレートおよび/またはメタクリ レートのアルキル基が、メチル基、エチル基、ブ ロピル基またはブチル基である特許請求の範囲第 1 項記載の室温硬化性強料組成物。
- 3. 低分子シロキサン含有アクリレートおよび/ま たはメタクリレートが式

CH - - C - COOCH - CH - CH - B 〔ここにAは水素原子またはメチル基、Bは

硬化性逾料组成物。

R, S i O
$$\begin{cases} R \\ \vdots \\ R \end{cases} i - O$$

$$\begin{cases} R \\ \vdots \\ R \end{cases} i - O$$

$$R,S i O \begin{cases} R \\ \vdots \\ S & i - O \end{cases} O S i R,$$

$$S i - S i - \sharp t t$$

$$\begin{bmatrix}
R \\
i \\
S \\
i - O
\end{bmatrix}
\xrightarrow{R}
i - O$$

(Rは非置換または置換一面炭化水素基、mは 0 ~ 4、n は 0 ~ 3、p は 2 ~ 5 の整数) で示されるものである) で示されるものである特許請求の範囲第1項記載の室温硬化性塗料組成物。

4. 加水分解性落とラジカル重合性不飽和基を有するシラン化合物が式 R¹R²_qSi(OR³)_{3-q} (ここにR³はビニル基、 y ー アクリロキシプロビル基または y ー メタクリロキシプロビル基、 R³は前記Rと同じ基、 qは 0 または 1) で示されるものである特許請求の範囲第1項記載の室温